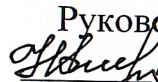
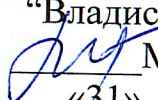
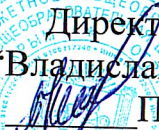


**Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение
«Владиславовская общеобразовательная школа»
Кировского района Республики Крым**

РАССМОТРЕНО
на заседании МО учителей
естественно-
математического цикла
Руководитель МО
 Андреев Н.П.
Протокол № 1 от
«31» 08 2026 г

СОГЛАСОВАНО
Заместитель директора по
учебно-воспитательной
работе МБОУ
«Владиславовская ОШ»
 Мелеховская Г.Г.
«31» 08 2026 г

УТВЕРЖДЕНО
Директор МБОУ
«Владиславовская ОШ»
 Погосян Д.А.
Приказ № 141 от
«31» 08 2026 г



АДАПТИРОВАННЫЙ КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКИЙ ПЛАН

Химия 8-Б класс

(учащегося, обучающегося на дому, Чернышова Ивана)

Количество часов: 68 (2 часа в неделю)

**Из них: аудиторно – 17 часов (0,5 часа в неделю),
на самостоятельное изучение – 34 часа (1 час в неделю),**

совместно с классом – 17 часов (0,5 часа в неделю)

Срок реализации программы: 2026-2027 учебный год

РАССМОТРЕНО на заседании
педагогического совета МБОУ
«Владиславовская ОШ»
Протокол №10 от 17.08.2026 г.

Составитель: Сейтумерова Татьяна Валентиновна,
учитель химии, биологии, специалист высшей
квалификационной категории

2026 г.

Календарно-тематический план 8 класс

№ урока	Тема урока	Кол-во часов			Дата	
		аудитор но	самостоя тельно	Совместно с классом	план	факт
1	Вводный инструктаж по ТБ. Предмет химии. Роль химии в жизни человека. Практическая работа № 1 «Правила работы в лаборатории и приёмы обращения с лабораторным оборудованием»	1			01.09	
2	Понятие о методах познания в химии		1			
3	Тела и вещества. Л.О.№1.Изучение и описание физических свойств образцов неорганических веществ.		1			
4	Чистые вещества и смеси. Способы разделения смесей. Л.О.№2 Изучение способов разделения смесей (с помощью магнита)			1		
5	Инструктаж по ТБ. Практическая работа № 2 «Разделение смесей (на примере очистки поваренной соли)»	1			15.09	
6	Химические элементы. Знаки (символы) химических элементов		1			
7	Простые и сложные вещества		1			
8	Атомно-молекулярное учение			1		
9	Атомы и молекулы. Л.О. №3 Создание моделей молекул (шаростержневых)	1			29.09	
10	Закон постоянства состава веществ. Химическая формула. Валентность атомов химических элементов		1			
11	Относительная атомная масса. Относительная молекулярная масса		1			
12	Массовая доля химического элемента в соединении			1		
13	Физические и химические явления. Л.О. №4 Наблюдение физических и химических явлений.	1			13.10	
14	Количество вещества. Моль. Молярная масса		1			
15	Практическая работа № 3. Признаки и условия протекания химических реакций (видеоурок)		1			

16	Закон сохранения массы веществ. Химические уравнения			1		
17	Классификация химических реакций (соединения, разложения, замещения, обмена)	1			10.11	
18	Вычисления количества, массы вещества по уравнениям химических реакций		1			
19	Вычисления количества, объема вещества по уравнениям химических реакций		1			
20	М. В. Ломоносов — учёный-энциклопедист. Обобщение и систематизация знаний			1		
21	Контрольная работа №1 по теме «Вещества и химические реакции»	1			24.11	
22	Воздух — смесь газов. Состав воздуха. Кислород — элемент и простое вещество. Озон		1			
23	Физические и химические свойства кислорода (реакции окисления, горение). Понятие об оксидах. Л.О. №5 Ознакомление с образцами оксидов и описание их свойств.		1			
24	Способы получения кислорода в лаборатории и промышленности. Применение кислорода			1		
25	Тепловой эффект химической реакции, понятие о термохимическом уравнении, экзо- и эндотермических реакциях. Топливо (нефть, уголь и метан). Загрязнение воздуха, способы его предотвращения	1			08.12	
26	Инструктаж по ТБ. Практическая работа № 4 по теме «Получение и собирание кислорода, изучение его свойств»		1			
27	Водород — элемент и простое вещество. Нахождение в природе		1			
28	Физические и химические свойства водорода. Применение водорода			1		
29	Способы получения водорода в лаборатории	1			22.12	
30	Понятие о кислотах и солях. Л.О. №6 Взаимодействие кислот с металлами		1			
31	Практическая работа № 5 по теме «Получение и собирание водорода, изучение его свойств» (видеоурок)		1			
32	Молярный объём газов. Закон Авогадро			1		

33	Вычисления объёма, количества вещества газа по его известному количеству вещества или объёму	1			12.01	
34	Вычисления объёмов газов по уравнению реакции на основе закона объёмных отношений газов		1			
35	Физические и химические свойства воды. Состав оснований. Понятие об индикаторах		1			
36	Вода как растворитель. Насыщенные и ненасыщенные растворы. Массовая доля вещества в растворе. Л.О. №7 Исследование особенностей растворения веществ с различной растворимостью.			1		
37	Массовая доля вещества в растворе. Решение задач.	1			26.01	
38	Инструктаж по ТБ. Практическая работа № 6 по теме «Приготовление растворов с определённой массовой долей растворённого вещества»		1			
39	Обобщение по теме "Кислород. Водород. Вода"		1			
40	Решение задач и упражнений по теме «Кислород. Водород. Вода»			1		
41	Оксиды: состав, классификация, номенклатура	1			09.02	
42	Получение и химические свойства кислотных, основных и амфотерных оксидов. Л.О. №8 Взаимодействие раствора серной кислоты с оксидом меди (II).		1			
43	Основания: состав, классификация, номенклатура		1			
44	Получение и химические свойства оснований. Л.О. №9 Получение нерастворимых оснований.			1		
45	Кислоты: состав, классификация, номенклатура	1			09.03	
46	Получение и химические свойства кислот. Л.О. №10 Определение растворов кислот и щелочей с помощью индикаторов. Л.О. №11 Изучение взаимодействия кислот с металлами, реакций нейтрализации.		1			
47	Соли (средние): номенклатура, способы получения		1			
48	Соли (средние): химические свойства. Л.О. №12 Вытеснение одного металла другим из раствора соли.			1		
49	Генетическая связь между классами неорганических соединений	1			23.03	
50	Инструктаж по ТБ. Практическая работа № 7. Решение экспериментальных задач по теме «Основные классы неорганических		1			

	соединений»					
51	Обобщение и систематизация знаний		1			
52	Решение задач и упражнений по теме "Основные классы неорганических соединений"			1		
53	Первые попытки классификации химических элементов. Понятие о группах сходных элементов. Л.О. №13. Ознакомление с образцами металлов и неметаллов	1			06.04	
54	Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева		1			
55	Периоды, группы, подгруппы		1			
56	Строение атомов. Состав атомных ядер. Изотопы			1		
57	Строение электронных оболочек атомов элементов Периодической системы Д. И. Менделеева	1			20.04	
58	Характеристика химического элемента по его положению в Периодической системе Д. И. Менделеева		1			
59	Значение Периодического закона для развития науки и практики. Д. И. Менделеев — учёный, педагог и гражданин		1			
60	Электроотрицательность атомов химических элементов			1		
61	Ионная химическая связь	1			04.05	
62	Ковалентная полярная, неполярная химическая связь		1			
63	Степень окисления		1			
64	Окислители и восстановители			1		
65	Контрольная работа №2 по теме «Строение атома. Химическая связь»	1			18.05	
66	Окислительно-восстановительные реакции		1			
67	Обобщение и систематизация знаний		1			
68	Резервный урок. Обобщение и систематизация знаний			1		

Лист коррекции

по химии учитель Сейтумерова Т.В.

№ п/п	Название раздела, темы	Тема урока	Дата проведения по плану	Причина корректировки	Корректирующие мероприятия	Дата проведения по факту